# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number :

03-056433

(43) Date of publication of application: 12.03.1991

(51) Int. CI.

CO7C 43/04 CO7C 41/09 // B01J 21/04 B01J 35/10 CO7B 61/00

(21) Application number : 01-188836

(71) Applicant: MITSUI TOATSU CHEM INC

(22) Date of filing : 24. 07. 1989

(72) Inventor: INOMATA MASASANE

TOKUNO SHINJI

MIYAMA KANEMITSU KAGEYAMA HIROHARU KARASAWA MINAHITO

## (54) PRODUCTION OF DIMETHYL ETHER

## (57) Abstract:

PURPOSE: To obtain the title compound with catalytic activity stable for a long period of time by dehydration of methanol in the presence of a y-alumina catalyst with its physical properties regulated within a specified range. CONSTITUTION: Methanol is dehydrated at 200 - 400° C under a pressure of 1 - 20 kg/cm2 at a gas normal space velocity of 500 - 10000 hr-1 in the presence of a porous y-alumina catalyst having the following characteristics: (1) surface area: 210 - 300 (pref. 230 - 290) m2/g; (2) volume of the pores with the radius smaller than 300 & angst;: 0.60 - 0.90 (pref. 0.62 - 0.85) ml/g; and (3) average pore radius: 50 - 100 (pref. 50 - 80) & angst;.

## LEGAL STATUS

[Date of request for examination] [Date of sending the examiner's decision of rejection] [Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration] [Date of final disposal for application] [Patent number] [Date of registration] [Number of appeal against examiner's decision of rejection] [Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection] [Date of extinction of right]

## 19 日本国特許庁(JP)

⑩ 特 許 出 顕 公 朗

## ◎ 公 開 特 許 公 報 (A) 平3-56433

®Int.Cl.		識別記号	庁内整理番号	43公開	平成3年(1991)3月12日
C 07 C	43/04 41/09	D	7419-4H 7419-4H		
∥ B 01 J	21/04 35/10	3 0 1 G	8017-4 G 6939-4 G		
C 07 B	61/00	300	. 李本	清水 牛等水 多	き女頂の粉(1 (4 )

**劉発明の名称** ジメチルエーテルの製造方法

②特 顧 平1-188836

②出 頤 平1(1989)7月24日

⑦発 明 実 潪 俁 捻 千葉県茂原市東郷2100 猪 個発 明 得 者 能 伸 千葉県茂原市六ツ野2785-1 [급 @発 明 者 梁 兼光 千葉県茂原市谷本980 Ш 個発 明 者 弘 景 奪 千葉県茂原市東郷2100 山 個発 明 者 普 千葉県茂原市高師226-1

勿出 願 人 三井東圧化学株式会社 東京都千代田区霞が関3丁目2番5号

## 明細書

### 1. 発明の名称

ジメチルエーテルの製造方法

### 2.特許請求の範囲

1 表面積210~300m<sup>2</sup>/8、福孔半径が300 人より小さい細孔の容積0.50~0.90 m 2/8、平均細孔半径50~100 人の r・アルミナ触媒存在下、メクノールを脱水反応させることを特徴とするジメチルエーテルの製造方法。

## 3.発明の詳和な説明

本発明は、メタノールの脱水反応によりジメチ ルエーテルを製造する方法に関する。

より詳しくは、メダノールを気相下、脱水反応 させジメチルエーテルを製造する触媒の改良に関 するものである。

ジメチルエーテルは、エアゾール収録材として 近年環境汚染が問題となってきているフロンの代 毎品として、毎要が拡大しつつある。

### 〔従来の技術〕

メタノールをアルミナ放媒存在下、脱水反応さ

せてジメチルエーテルを製造することについては、 例えば、Journal of Colloid and Interface Scie ace 21巻、349 ~357 頁(1966)において、表面積 の異なるアルミナ触媒の活性が述べられている。

また、平均和孔半径が500~1000mmの大孔径アルミナ独戦を用いたジメチルエーテルの合成法が特別昭59-16845号に述べられている。

## (発明が解決しようとする課題)

上記文献中にあるような220m\*/s 付近までの表面積を有する r - アルミナ触媒では、例えば、反応温度330 ℃、反応圧力 LOKs/cm²、空間速度3000時間 1の条件でメタノール添加率75~80%、ジメチルエーテルの選択率99%以上の成級が触媒初期活性として得られる。この初期活性は工業的には十分であるが、経日変化を調べると、約1~2カ月間に活性が低下し、メタノール転化率は65~70%付近まで低下する。このためメタノール転化率を反応温度の上昇によって回復させる手段が一般になされる。

しかし、この反応温度の上昇は、反応器の加熱

用の(外部循環の) 熱謀を加熱する電気ヒーター または地境炉の負荷を増大させる。また、メタン、 エチレン、プロピレンなどの炭化水素及び一酸化 炭素、二酸化炭素等か分解ガスとして発生するた め、ジメチルエーテルの選択率は低下し、メタノ ールの利用率を低下させる。このことはジメチル エーテルの精製において、炭化水素などの不純物 を分離するためにジメチルエーチルの損失を招く。

また、特別昭59-16845号に記載されているような大孔径の横孔を有する r・アルミナ触媒を用いるジメチルエーテルの製法は、従来の触媒の活性をさらに高めるために見出されたものであるが、平均昭孔半径が350 人以上になると急激にその強度が低下するという報告(Xinatika: Kataliz、2、Mo.5,P-859(1966)) にあるように、この大孔径触媒は機械的強度が弱く、取り扱い上額心の注意が必要となることや、使用中の初化が比較的大きいことなどの欠点を有する。

以上のようにジメチルエーテルの製造に用いられる従来のr - アルミナ触媒には長期活性が劣る

を見出し、さらに研究を重ね本発明に至った。 すなわち、

表面積210~300=\*/a 、相孔半径が300 人より小さい相孔の容積0.60~0.90 = £/a、平均和孔半径50~100 人のェ・アルミナ触媒存在下、メタノールを脱水反応させることを特徴とするジメチルエーテルの製造方法である。

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明に係わる多孔性の r・アルミナ放媒は、 例えば、特開昭49-31597号等に記載の方法によっ て製造することができる。

特開昭49-31597号に記載の多孔性アルミナの製造法とは、非晶質アルミナ水和物を同8~12の銀アルカリ性条件下に50で以上に加熱提押し、粒子後80人以上の過ペーマイトを特別に生成させた後、この超ペーマイトを含むアルミナ水和物を乾燥・放型、さらに焼成するような製造法である。

本発明に用いられる多孔性 r - アルミナ触媒は、 表面積210~300m²/g 、好ましくは230~290 m² /g、細孔半径が300 人以下の細孔の容積0.60~0. 等の欠点がある。

この原因としては、触媒が長期にわたって使用 されるに伴い、触媒要面及び細孔内に炭素質が折 出するコーキング現象によるものと考えられる。

このような触媒活性の長期安定化という課題に対し、唯一違った特性として、特別四59-16845号に述べられているような大孔径のマーアルミナ触媒が見出されたが、上述したような問題点の値、触媒活性の長期安定性が不明である。

そこで、本発明はメタノールの脱水反応に用い られる触媒の物性を切切することにより、長期的 に安定した触媒活性を確保できるジメチルエーテ ルの製造方法を提供するものである。

(課題を解決するための手段及び作用)

本発明者らは、ジメチルエーテル製造用の r - アルミナ触媒の活性の長期安定化という課題に対し、 r ・アルミナ触媒の諸物性と触媒活性の長期安定性との関係について観意研究した結果、特定の表面積、細孔分布及び平均細孔半径を有する多孔性の r - アルミナ触媒が長期安定性を示すこと

90 m 2/g、好ましくは0.62~0.85 m 2/g、平均和 孔半径50~100 人、好ましくは50~85人の範囲で あることが必要である。

本発明における r - アルミナ酸蝶の存在下に、メタノールを脱水反応させて、ジメチルエーテルを製造するには、反応温度 200~400 で、好ましくは230~380 で、反応圧力 1~20kg/cm²、好ましくは 5~15kg/cm²、ガス基準空間速度 (Gils V) 500~10000 時間 - 1、好ましくは1000~5000時間 - 1の条件で脱水反応させるのが良い。

本発明によるド・アルミナ触媒は、一般に球状及び円柱状等で用いられるが、特にこれに限定されない。

以下、本発明を実施例により、さらに具体的に
説明する。

なお、分析法はガスクロマトグラフィーによる。 実施例 1

電気卸が外面に設置された、内径20mmのステンレス製固定床反応器に、直径3mmの球状に成型された多孔性アルミナ触媒(要面積260m²/a、細孔

半径300 A以下の和孔の容積0.7m 2/g、平均額孔 半径54人) を100m 2 充填した。

次に反応器外間温度260 での下で、メタノール ガスをGESV3000時間で、圧力10Kg/cm®G で供給し た。この時の触媒層入口ガス温度は260 でで、放 媒層最高温度は325 でであった。

初期反応成績はメタノール転化率82.6%、ジメチルエーテル選択率99%以上であった。この条件にて触媒ライフテストを行い、6 カ月後間じ反応条件でメタノール転化率は74.2%、ジメチルエーテル選択率99%以上を得た。結果を第1表に示す。実施例 2

表面積210m\*/m、相孔半径が300 人以下の細孔の容積0,86 m £/m、平均相孔半径81人の多孔性のア・アルミナ触媒(直径3 mm: 球状)を用いて、実施例1と同じ装置で国様に反応を行った。

反応器外周温度及び触媒度ガス入口温度は、ライフテスト期間中260 ℃であった。結果を第2表に示す。

## 実施例3

の容積0.62 m 2/m、平均細孔半径55人の多孔性の ァ・アルミナ放蝶(直径3 mm: 球状)を用いて、 実施例1と同じ装置で同様に反応を行った。 ライフテスト期間中、反応外周温度及び放蝶層

表面積230m\*/m 、超孔半径が300 人以下の紅孔

ライフテスト期間中、反応外周温度及び触媒層 ガス入口温度はともに260 でであった。結果を第 3 表に示す。

(以下、宋白)

## 第1表

·	メタノール	ジメチルエーテル	ジメチル	エーテルに対する比	率 (ppm:Vol)
運転日数	のの	選択率 (%)	メタン	その他炭化水素	C0+C0 =
1	82.6	>99	115	1.9	130
90	78. 1	>99	100	2.0	125
180	74.2	>99	97	2.0	127

## 第2表

	メタノール		ジメチル	エーテルに対する比	本 (ppm:Yol)
連転日数	のの	選択率 (%)	メタン	その他炭化水素	C0+C0 =
1	81.6	>99	113	1.8	128
90	78.3	>99	101	2.0	126
180	75.1	>99	99	1.7	126

### 第3衷

			ジメチル	エーテルに対する比	率 (ppm:Vol)
運転日数	のの	選択率 (%)	メタン	その他炭化水素	<b>∞+∞</b> •
1	80.1	>99	109	1.7	135
90	76.5	>99	108	1.6	130
180	72.3	>99	106	1.5	120

#### 比較例1

市販の要面積175m\*/。、和孔半径が300 人以下の和孔の容積0.50 m 2/s、平均和孔半径57人の1/81nch メ1/81nch タブレット状のα・アルミナ放 ばを用いて、実施例1と同じ設置で同様に反応を行った。結果を第4 長に示す。

このように従来の小衷面積、小細孔容積の触媒では、初期触ば活性は半月~1カ月以内で急激に低下する傾向を示した。その後、反応温度を10で上げたところでは、比較的安定した活性を示すように見受けられたが、3カ月後にはメタノール転化率は10%以下となってしまった。反応器外周温度を10で上昇させたが、その後も触媒活性は低下の一途をたどり、約1カ月に一度の割合で10でずつ反応器外周温度を上昇させねばならなかった。(以下、余白)

### (発明の効果)

本発明のジメチルエーテルの製造方法によれば、 使用される r - アルミナ触媒の物性を制御することによって、従来ではみられなかった触媒の長期 的に安定した活性を実現させることができ、また、 これに伴って炭化水素、一酸化炭素、二酸化炭素 等の分解ガスの副生が抑制されるため、ジメチル エーテルの精製における損失等も減少し、工業的 に非常に優れたジメチルエーテルの製造方法である。

特许出顾人 三井東圧化学株式会社

	反於語	11-161	ジメチルエーデル		ジメチルエーテルに対する比率 (中=:101)	李 (ppm:Vol)
3	(T)	\$ 0%	60	1.68	七の他炭化水素	₩.
	09%	78.1	>30	210	4.5	092
	260	72.5	<b>66</b> < .	202	4.5	250
,	270	7.7	66<	307	4.8	<b>18</b> 8
	270	68.0	66<	967	1.1	<b>8</b>
	082	74.9	66<	411	9.1	510
	280	. 2.69	66<	403	8.7	515
	230	75.1	86<	457	12.0	209
	230	68.9	88<	440	13.0	831
Į						

# 1